



NOMBRE: GINA STHEPHANIA REYNOSO CORTÉS

PROFESOR: DANIEL ROJAS

MATERIA: QUIMICA

ACTIVIDAD 2

MEZCLAS HETEROGÉNEAS

Características	Ejemplos
Aquellas mezclas en las que sus componentes se pueden diferenciar a simple vista.	
Los componentes pueden ser separados a través de distintos métodos, entre ellos la filtración	
No posee composición uniforme, por lo general el componente o sustancia más liviana se ubica en la parte superior del recipiente o por encima de la sustancia más pesada.	
Pueden estar conformadas por dos o más elementos o sustancias cuyas diferencias pueden distinguirse a la vista.	

<p>Es una asociación de sustancias.</p>	
<p>Los métodos de separación para estas mezclas son: Centrifugación, Decantación Diferencia de solubilidad, Filtración Imantación, Sublimación.</p>	
<p>Cada componente en una mezcla heterogénea conserva sus propiedades individuales, no se combina con ningún otro componente</p>	
<p>Las suspensiones y coloides son ejemplos de mezclas heterogéneas</p>	
<p>Ejemplos de mezclas heterogéneas son: el smog, la espuma de cerveza, el queso, las aleaciones, etc</p>	
<p>No todas sus partes son iguales.</p>	

Mezclas gruesas: el tamaño de las partículas es apreciable, por ejemplo: las ensaladas, concreto (cemento), etc.



Suspensiones: las partículas se depositan con el tiempo, por lo general tiene la leyenda "agítese bien antes de utilizar", por ejemplo: medicamentos, aceite con agua, agua con talco etc.



MEZCLAS HOMOGÉNEAS

CARACTERÍSTICAS	EJEMPLOS
No se distinguen las sustancias con las que esta compuestas	
La composición es uniforme	
Es un tipo de mezcla química.	
Tipo de mezcla con dos o más componentes	
Las utilizamos día a día	
Los métodos de separación más usados son: Cristalización Cromatografía Destilación Evaporación	

<p>Estas mezclas homogéneas se denominan soluciones.</p>	
<p>Son totalmente uniformes, es decir, no presentan discontinuidades al ultramicroscopio</p>	
<p>Presentan iguales propiedades y composición en todo el sistema,</p>	
<p>Se separan mediante procedimientos físicos, tal como lo es la destilación, que permite la separación de sustancias de diferente punto de ebullición y consiste en procesos de evaporación - condensación en los cuales se va enriqueciendo la fase vapor en el componente más volátil</p>	
<p>Algunos ejemplos de mezclas homogéneas son: el agua potable, alcohol, vinagre</p>	
<p>Todas las disoluciones químicas son mezclas homogéneas</p>	